

(12) DEMANDE INTERNATIONALE PUBLIÉE EN VERTU DU TRAITÉ DE COOPÉRATION  
EN MATIÈRE DE BREVETS (PCT)

(19) Organisation Mondiale de la Propriété  
Intellectuelle  
Bureau international



EV742516559US



(43) Date de la publication internationale  
30 juin 2005 (30.06.2005)

PCT

(10) Numéro de publication internationale  
WO 2005/058922 A2

(51) Classification internationale des brevets<sup>7</sup> : C07F 7/18

(21) Numéro de la demande internationale :  
PCT/FR2004/003185

(22) Date de dépôt international :  
10 décembre 2004 (10.12.2004)

(25) Langue de dépôt : français

(26) Langue de publication : français

(30) Données relatives à la priorité :  
0314579 12 décembre 2003 (12.12.2003) FR

(71) Déposant (pour tous les États désignés sauf US) : RHO-  
DIA CHIMIE [FR/FR]; 26, quai Alphonse le Gallo,  
F-92512 Boulogne-Billancourt (FR).

(72) Inventeurs; et

(75) Inventeurs/Déposants (pour US seulement) : PEVERE,  
Virginie [FR/FR]; 37, rue Bataille, F-69008 Lyon (FR).  
RAMDANI, Kamel [FR/FR]; 121, rue Challemeil Lacour,  
F-69008 Lyon (FR).

(74) Mandataire : TROLLIET, Maurice; RHODIA SER-  
VICES, Direction de la Propriété Industrielle, 85, avenue  
des Frères Perret, F-69190 Saint-Fons (FR).

(81) États désignés (sauf indication contraire, pour tout titre de  
protection nationale disponible) : AE, AG, AL, AM, AT,  
AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BW, BY, BZ, CA, CH, CN, CO,  
CR, CU, CZ, DE, DK, DM, DZ, EC, EE, EG, ES, FI, GB,  
GD, GE, GH, GM, HR, HU, ID, IL, IN, IS, JP, KE, KG,  
KP, KR, KZ, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LV, MA, MD, MG,  
MK, MN, MW, MX, MZ, NA, NI, NO, NZ, OM, PG, PH,  
PL, PT, RO, RU, SC, SD, SE, SG, SK, SL, SY, TJ, TM, TN,  
TR, TT, TZ, UA, UG, US, UZ, VC, VN, YU, ZA, ZM, ZW.

(84) États désignés (sauf indication contraire, pour tout titre  
de protection régionale disponible) : ARIPO (BW, GH,  
GM, KE, LS, MW, MZ, NA, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZM,  
ZW), eurasien (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM),  
européen (AT, BE, BG, CH, CY, CZ, DE, DK, EE, ES, FI,  
FR, GB, GR, HU, IE, IS, IT, LT, LU, MC, NL, PL, PT, RO,  
SE, SI, SK, TR), OAPI (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN,  
GQ, GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG).

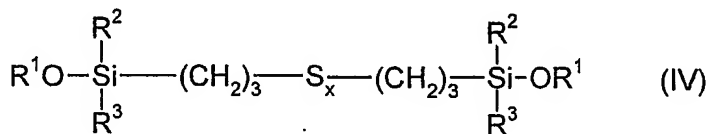
Publiée :

— sans rapport de recherche internationale, sera republiée  
dès réception de ce rapport

En ce qui concerne les codes à deux lettres et autres abrévia-  
tions, se référer aux "Notes explicatives relatives aux codes et  
abréviations" figurant au début de chaque numéro ordinaire de  
la Gazette du PCT.

(54) Title: METHOD FOR PRODUCING ORGANO ALCOXYDIALKYLSILANE

(54) Titre : PROCEDE DE PREPARATION D'ORGANO ALCOXYDIALKYLSILANE



(57) Abstract: The invention relates to  
producing an organo alcoxylalkylsilane  
by a method which consists in introducing  
by pouring an alcohol in a dialkyl-  
halogenosilane omega-halogenalkyl +  
an organic solvent (s) phase mixture and  
in removing a halogen acid formed by

entrainment with the aid of said organic solvent(s) phase and is characterised, in particular (i) by selecting a particular phase of  
solvent(s), for example based on cyclohexane, (2i) by carrying out an alcohol introduction mode which makes it possible to control  
the drawing off the halogen acid formed during reaction and by (3i) controlling the halogen acid quantity in a reaction medium.  
The thus obtained dialkylhalogenosilane omega-halogenalkyl is usable, in particular as an initial product for preparing organosilicic  
sulphur-containing compounds of general formula (IV) by a sulfidising reaction carried out on a alkali metal polysulfur.

(57) Abrégé : La présente invention concerne la préparation d'organo alcoxylalkylsilane par un procédé consistant à introduire par  
coulée un alcool dans un mélange oméga-halogénoalkyl dialkylhalogénosilane + phase solvant(s) organique(s), et à éliminer l'acide  
halogéné formé par entraînement à l'aide de ladite phase solvant(s) organique(s), ledit procédé étant caractérisé notamment (i) par  
le choix d'une phase solvant(s) particulière, par exemple à base de cyclohexane, (2i) par la mise en œuvre d'un mode d'introduction  
de l'alcool permettant un contrôle du soutirage de l'acide halogéné formé au cours de la réaction, et ainsi (3i) par la maîtrise de la  
quantité d'acide halogéné dans le milieu réactionnel. L'oméga-halogénoalkyl alcoxylalkylsilane ainsi obtenu est plus particulière-  
ment utilisable comme produit de départ pour la préparation de composés organosiliciques contenant du soufre de Formule générale  
(I) par réaction de sulfuration sur un polysulfure de métal alcalin.

WO 2005/058922 A2

**THIS PAGE BLANK (USPTO)**